Name_____ Chemistry I: Chemical Nomenclature: **WS 2012-9A**

Period _____ Date_____ Write the correct name for:

These formulas involve the use of a polyatomic ion. The cations are variable oxidation states, so *Roman numerals are needed*.

1) $AlPO_4$		11) $Sn(NO_3)_2$	
2) KNO_2		12) $FePO_4$	
3) $NaHCO_3$		13) Cu_2SO_4	
4) $CaCO_3$		14) $Ni(C_2H_3O_2)_2$	
5) $Mg(OH)_2$		15) $MnCO_3$	
6) Na_2CrO_4		16) $Pb(OH)_4$	
7) $Ba(NO_3)_2$		17) $PbCr_2O_7$	
8) K_2SO_4		18) $Cu(ClO_3)_2$	
9) NaH_2PO_4		19) $FeSO_4$	
10) NH_4NO_3		20) $CuCO_3$	

These formulas mix the use of the two types of cations.

21) $KClO_3$		26) CuH_2PO_4	
22) $SnSO_4$		27) $CaHPO_4$	
23) $Al(MnO_4)_3$		28) $Fe(HCO_3)_3$	
24) $Pb(NO_3)_2$		29) Na_2CO_3	
25) $Mg_3(PO_4)_2$		30) $MgSO_4$	